PCT

世界知的所有権機関 国際事務局 特許協力条約に基づいて公開された国際出願



(51) 国際特許分類6 G01N 33/579, A61L 2/18

A1

JP

(11) 国際公開番号

WO98/34119

(43) 国際公開日

1998年8月6日(06.08.98)

(21) 国際出願番号

PCT/JP98/00398

1998年1月30日(30.01.98)

(81) 指定国 JP, US, 欧州特許 (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

(22) 国際出願日

(30) 優先権データ 特願平9/18950

1997年1月31日(31.01.97)

添付公開書類

国際調査報告書

(71) 出願人(米国を除くすべての指定国について)

生化学工業株式会社(SEIKAGAKU CORPORATION)[JP/JP]

〒103 東京都中央区日本橋本町二丁目1番5号 Tokyo, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

田村弘志(TAMURA, Hiroshi)[JP/JP]

〒208 東京都武蔵村山市中藤四丁目6-13 Tokyo, (JP)

田中重則(TANAKA, Shigenori)[JP/JP]

〒187 東京都小平市小川西町五丁目3-15 Tokyo, (JP)

(74) 代理人

弁理士 萩野 平,外(HAGINO, Taira et al.)

〒107 東京都港区赤坂一丁目12番32号 アーク森ビル28階

栄光特許事務所 Tokyo, (JP)

(54) Title: TREATMENT FOR SOLID SURFACE

(54)発明の名称 固体表面の処理剤

(57) Abstract

1) A method for treating a solid surface, characterized by bringing a treatment containing a chelating agent and/or a surfactant as the active ingredients into contact with a solid surface having a Limulus reactive substance deposited or adsorbed thereon to thereby liberate said substance; 2) a treatment for a solid surface to be used for liberating a Limulus reactive substance from a solid surface having said substance deposited or adsorbed thereon, characterized by containing a chelating agent and/or a surfactant as the active ingredient; 3) the use of a treatment containing a chelating agent and/or a surfactant as the active ingredient for liberating a Limulus reactive substance from a solid surface having said substance deposited or adsorbed thereon; and 4) a method for assaying a Limulus reactive substance, characterized by allowing a Limulus reagent to act on a solution obtained by treating a solid surface having a Limulus reactive substance deposited or adsorbed thereon with a treatment containing a chelating agent and/or a surfactant as the active ingredient. The method enables simple and efficient liberation of a Limulus reactive substance deposited or adsorbed on the surface of a solid, such as a medical device or a container for drugs, in a hygienically safe and inexpensive manner.

(57) 要約

本発明は、1)リムルス反応性物質が付着又は吸着し固体表面にキレート剤及び/又は界面活性剤を有効成分として含有する処理剤を接触させ、リムルス反応性物質を遊離させることを特徴とする固体表面の処理方法、2)リムルス反応性物質が付着又は吸着した固体表面からリムルス反応性物質を遊離させるために用いられ、キレート剤及び/又は界面活性剤を有効成分として含有することを特徴とする固体表面の処理剤、3)リムルス反応性物質が付着又は吸着した固体表面から、リムルス反応性物質を遊離させる処理へのキレート剤及び/又は界面活性剤を有効成分とする処理剤の使用、4)リムルス反応性物質が付着又は吸着した固体表面をキレート剤及び/又は界面活性剤を有効成分として含有する処理剤で処理して得られた処理液にリムルス試薬を作用させることを特徴とするリムルス反応性物質の測定法に関し、医療用具、医薬品容器等の固体表面に付着又は吸着したリムルス反応性物質を簡便かつ効率良く遊離させ得る衛生上安全で低価格な方法、その方法に用いる処理剤、その処理剤の使用とそれを用いたリムルス反応性物質の測定法を提供するものである。

PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第一頁に掲載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード(参考情報)

明細書

固体表面の処理剤

技術分野

本発明は医療用具、医薬品容器等の固体表面からエンドトキシン及び/または $(1 \rightarrow 3) - \beta - D - f$ ルカン (これらを包括して、後に定義するように「リムルス反応性物質」という)を簡便かつ効率良く遊離させるための方法、その方法に用いる処理剤、その処理剤の使用及びカブトガニ・アメボサイト・ライセートを用いたリムルス反応によるリムルス反応性物質の測定において、医療用具、医薬品容器等の固体表面からエンドトキシン及び/または $(1 \rightarrow 3) - \beta - D - f$ ルカンを簡便かつ効率良く遊離させることにより、エンドトキシン及び/または $(1 \rightarrow 3) - \beta - D - f$ ルカンを簡便かつ効率良く遊離させることにより、エンドトキシン及び/または $(1 \rightarrow 3) - \beta - D - f$ ルカンの検出感度を著しく高め、該医療用具、医薬品容器等の適切な安全性評価を可能にする測定法に関する。

背景技術

カブトガニ・アメボサイト・ライセート(以下単にライセートともいう)のC 因子を利用して、発熱物質であるエンドトキシンを測定する方法が知られており、ウサギの発熱性試験の代替法として公定法にも採用されている。この方法は、微量のエンドトキシンによりライセートが凝固することに基づいているが、その後の生化学的解明により、該反応はいくつかの凝固因子の段階的活性化より成ることが明かにされている(図1)(中村隆範、日本細菌学雑誌、38、781-803(1983))。この反応の引き金となるエンドトキシンは、グラム陰性菌細胞壁の外膜成分で、リポ多糖(LPS)ともよばれており、親水性の糖鎖と疎水性のリピドA部分が分子内に局在した両親媒性物質である。

エンドトキシンは、生体内では微量でも発熱作用があり、TNF、IL-1等の炎症性サイトカインの遊離やショックの誘発ならびに致死作用等様々な生物活性(毒性)が知られており、人体への混入は極力避けねばならない。FDAは1978年にウサギ発熱性試験の代替法としてのリムルステストによるエンドトキシン試験のガイドラインを作成したが、それ以降、医薬品の安全性試験に本テス

トが広く適用されるに至っている。

エンドトキシンのサブユニットは、通常の条件では、疎水結合、イオン結合等で巨大な分子集合状態(会合体)を形成し、蛋白や脂質等とも複雑なミセルを形成することが知られており、このミセル構造は、リムルス反応にも大きく影響し、最大活性を示す分子サイズとそのミセル構造が存在する。また、両親媒性であるエンドトキシンはその親水基と疎水基を介して、種々の物質や担体に吸着する。特に、プラスチックには、条件によっては強く吸着する性質を有する。従って、プラスチック器具に吸着したエンドトキシンは、単に蒸留水のみでは全く遊離されず、体液たとえば血液等に接触してはじめて遊離することもあり得るため、従来の蒸留水による遊離液を用いてリムルステストでこれら器具のエンドトキシン汚染を検出する方法ではエンドトキシンが正確に検出できない危険性も指摘されている。そのため、たとえエンドトキシン汚染があっても、従来の試験法では適合するケースがあり、人体とりわけ免疫能が低下した易感染性患者へのこれら医療用具の適用は、医療上大きな問題を提起することになる。

さらに、外科領域や救急医療の場においても、エンドトキシンの日常管理は、 感染症、とくに敗血症の病態把握と治療及び予後の判定、術後のモニタリング等 にきわめて重要となっており、血液透析患者における透析液の安全管理にも不可 欠な項目である。そのため、治療を主たる目的とした医療用具の安全性には特に 厳重な注意が必要である。

一方、ライセートのG因子を利用して、エンドトキシンとは別に($1 \rightarrow 3$) $-\beta$ - D

薬事法により定められている医療用具基準におけるリムルス試験に供する試料

溶液の調製法として、各種の加熱温度と加熱時間が記載されているが、大部分が
苛酷な抽出条件(70 ℃など)を採用しており、また対象医療用具ごとにその方
法が異なっている。さらに、低濃度のエンドトキシンの場合、特にこれらの処理
に伴うエンドトキシンの不活化という問題が指摘されており、該用具に付着また
は吸着されている活性なエンドトキシン濃度を正確に測定すること、即ち、適切
な安全性評価が困難である($otext{3}^{1}$ $otext{4}^{1}$ $otext{3}^{1}$ $ext{3}^{1}$ $ext{3}^{1}$ ex

本発明は、医療用具、医薬品容器等の固体表面に付着または吸着したリムルス 反応性物質を簡便かつ効率良く遊離させ得る衛生上安全で低価格な方法、その方 法に用いる処理剤、その処理剤の使用とそれを用いたリムルス反応性物質の測定 法を提供するものである。

発明の開示

本発明は、以下の構成からなる。

- 1) リムルス反応性物質が付着又は吸着した固体表面にキレート剤及び/又は 界面活性剤を有効成分として含有する処理剤を接触させ、リムルス反応性物質を 遊離させることを特徴とする固体表面の処理方法。
- 2) リムルス反応性物質がカブトガニ・アメボサイト・ライセートのC因子系 を活性化する物質又はG因子系を活性化する物質であることを特徴とする前記1) に記載の固体表面の処理方法。
- 3) C因子系を活性化する物質がエンドトキシンであり、G因子系を活性化する物質が $(1 \rightarrow 3) \beta D$ グルカンであることを特徴とする前記 2) に記載

の固体表面の処理方法。

4) 界面活性剤が非イオン性界面活性剤又は陰イオン性界面活性剤であることを特徴とする前記1)~3)の何れか1項に記載の固体表面の処理方法。

- 5) 非イオン性界面活性剤がポリオキシエチレンエーテル類、ポリオキシエチレンソルビタン類及びポリエチレングリコールから選択されることを特徴とする前記4) に記載の固体表面の処理方法。
- 6) 陰イオン性界面活性剤がアルキル硫酸塩であることを特徴とする前記 4) に記載の固体表面の処理方法。
- 7) キレート剤がクエン酸、エチレンジアミン4 酢酸及びそれらの塩から選択されることを特徴とする前記1) \sim 3) の何れか1項に記載の固体表面の処理方法。
- 8) 固体表面が合成樹脂、天然樹脂、合成繊維、天然繊維、金属及びガラスから選択される表面であることを特徴とする前記1)~7) の何れか1項に記載の固体表面の処理方法。
- 9) リムルス反応性物質が付着又は吸着した固体表面からリムルス反応性物質 を遊離させるために用いられ、キレート剤及び/又は界面活性剤を有効成分とし て含有することを特徴とする固体表面の処理剤。
- 10) 有効成分がエチレンジアミン4酢酸、その塩及びポリエチレングリコールからなることを特徴とする前記9) に記載の固体表面の処理剤。
- 1 1) 有効成分がポリオキシエチレンソルビタン類、ポリエチレングリコール 及びエチレンジアミン4酢酸又はその塩からなることを特徴とする前記9) に記載の固体表面の処理剤。
- 12) リムルス反応性物質が付着又は吸着された固体表面から、リムルス反応性物質を遊離させる処理へのキレート剤及び/又は界面活性剤を有効成分とする処理剤の使用。
- 13) リムルス反応性物質が付着又は吸着した固体表面をキレート剤及び/又は界面活性剤を有効成分として含有する処理剤で処理して得られた処理液にリムルス試薬を作用させることを特徴とするリムルス反応性物質の測定法。

本発明において、キレート剤及び/又は界面活性剤を有効成分とする処理剤に

より種々材質の医療用具、医薬品容器等の表面を処理し、器材の表面に付着又は吸着したリムルス反応性物質、即ち、エンドトキシン及び/又は $(1 \rightarrow 3) - \beta$ -D-グルカンを簡便かつ効率良く遊離させることができる(以下、前記処理剤を「本発明の処理剤」ともいう)。

また、本発明は、本発明の処理剤により固体表面を処理した処理液にリムルス 試薬を作用させてリムルス反応性物質を精度良く測定することができる。なお、 本発明の処理剤は、水溶液の状態で、長期間安定したリムルス反応性物質の遊離 効果を示す。

本発明において「リムルス反応性物質」とは、ライセート成分に作用し、リムルス反応を惹起させる物質を意味し、C因子系(成分として少なくともC因子、B因子及び/又は凝固酵素前駆体を含む)を活性化するエンドトキシン及びG因子系(成分として少なくともG因子及び/又は凝固酵素前駆体を含む)を活性化する $(1\rightarrow 3)-\beta-D-$

ライセートは、カブトガニのアメボサイト(血球細胞)をホモゲナイザー等適 当な方法により抽出することにより調製される。

また、本発明のリムルス反応性物質の測定法に使用されるリムルス試薬としては、ライセートを原料として得られた試薬であれば、いずれも使用できる。このようなリムルス試薬としては具体的には、リムルス・ポリフェムス、タキプレウス・トリデンタツス、タキプレウス・ギガス、タキプレウス(カルシノスコルピウス)・ロツンディカウダ等のカブトガニの血リンパ液から、公知の方法(例えば、シャーナル・オプ•ハイオケミストリー(J. Biochem.),80,1011-1021(1976)) で調製した通常のライセート、及びG因子の反応を排除したエンドトキシン特異的ライセート、及びこれらのライセートにさらに合成基質を加えて調製した合成基質法用エンドトキシン特異的試薬(特公平2-18080、特公平3-18080、†がトシ ティー 等(Obayashi T. et.al.), ウリニカ キミカ アクタ(Clin. Chim. Acta), 149, 55-65(1985))ならびにC因子の反応を排除した $(1 \rightarrow 3) - \beta - D - f$ ルカン特異的ライセート(特開平4-285859)、及びさらにこれらのライセートに合成基質を加えて調製した合成基質法用($1 \rightarrow 3$) $-\beta - D - f$ ルカン特異的試薬(特開平4-285859)などから選ばれたリムルス試薬などが挙げられる。また、本発明の測定法を合成基質法リムル

ス試薬を用いて行うと精度が高く、コアギュローゲンを使う必要がないという利 点があるが、これに限定されず、ゲル化法リムルス試薬やゲル化反応を応用した 比濁法リムルス試薬を用いて行うこともできる。

従って、本発明の測定法においては、エンドトキシンに特異的又は($1\rightarrow 3$) $-\beta-D-$ グルカンに特異的なリムルス試薬を選定することにより固体表面に存在するリムルス反応性物質がエンドトキシンであるのか、($1\rightarrow 3$) $-\beta-D-$ グルカンであるのかを特定することができる。

本発明の処理剤は、キレート剤及び界面活性剤の両者又は一方を少なくとも有効成分として含有するものである。

本発明に用いることが出来るキレート剤としては、金属イオンへの配位により環状構造(キレート環)を形成する化合物であれば、特に限定されないが、分子内に酸素、窒素ないしはイオウを複数個有し、配位により5~6員環構造を形成し得る有機化合物がより望ましい。具体的には、クエン酸、エチレンジアミン4酢酸(EDTA)、ジアミノプロパン4酢酸(Methyl-EDTA)、ヒドロキシエチルエチレンジアミン3酢酸(EDTA-OH)、グリコールエーテルジアミン4酢酸(GEDTA)、N,Nービス(2ーヒドロキシベンジル)エチレンジアミン-N,N-2酢酸(HBED)、ニトリロ3酢酸(NTA)、ジエチレントリアミン5酢酸(DTPA)等のアミノポリカルボン酸、又はこれら化合物の塩(ナトリウム塩、カリウム塩、アンモニウム塩等)等が使用でき、これらは単独又は組み合わせて用いることができる。好ましいキレート剤としては、クエン酸、エチレンジアミン4酢酸又はそれらの塩が挙げられる。

本発明の処理剤に用いられる界面活性剤としては、非イオン性界面活性剤又は 陰イオン性界面活性剤が好ましい。

非イオン性界面活性剤としては、ポリオキシエチレンエーテル類、ポリオキシエチレンソルビタン類、ポリエチレングリコール等が好ましく、これらは単独又は組み合わせて用いられる。また、これら非イオン性界面活性剤は、キレート剤、例えば、エチレンジアミン4酢酸又はその塩等と併用すると特に有効である。

本発明に用いることが出来るポリオキシエチレンエーテル類としては、Tri ton系としてポリオキシエチレン-p-ターシャリーオクチル(又はイソオク

また、本発明に用いることが出来る陰イオン性界面活性剤としては、アルキル硫酸塩、コール酸塩、デオキシコール酸塩(好ましくはナトリウム等のアルカリ金属塩)等が挙げられ、好ましくはアルキル硫酸ナトリウムで、具体的にはドデシル硫酸ナトリウム(SDS)を挙げることが出来る。

本発明により処理される固体表面は、リムルス反応性物質の存否の確認又は定量が必要とされる任意のものを包含し、真空採血管、注射筒、輸液用連結管、ホローファイバー型人工透析用モジュール膜、血漿交換用モジュール膜、血液回路等の医療用具等の表面が挙げられるが、これに限定されるものではなく、例えば、飲食品容器等の表面も含まれる。従って、該固体表面の素材としては、本発明の処理剤で溶解、変形等により使用し得なくなることがなければいかなる素材も含まれる。尚、本発明によりリムルス反応性物質を遊離させた処理液は、リムルス反応に供することによりその存否又は量が確認されるが、該処理液をリムルス反応に供することなく廃棄乃至一般的な水処理施設に回して良いことは言を待たない。即ち、本発明は単に固体表面から人体等に有害な作用を及ぼすリムルス反応性物質を除去する洗浄剤としての機能のみを有していてもよい。

固体表面の素材としては、具体的に、合成樹脂、天然樹脂、合成繊維、天然繊

維、金属、ガラス等が挙げられ、これらは単独でも組み合わされたものでもよい。例えば、ポリプロピレン、ポリスチレン、ポリエチレン、ポリ塩化ビニル、フェノール樹脂、メラミン樹脂、尿素樹脂、ジエン系ゴム、オレフィン系ゴム、ウレタンゴム、シリコーンゴム、フッ素ゴム、多硫化ゴム等からなる合成樹脂、合成繊維;アラビアゴム、カシューゴム、アンモニアゴム、天然ゴム等の天然樹脂;綿、カポック、亜麻、ラミー、マニラ麻、羊毛、モヘア、絹、アスベスト等の天然繊維;ステンレス銅、銀、金、白金、鉄、ニッケル、クロム等の金属;軟鉄ガラス、カリガラス、硬質二級、硬質一級、タングステン、ガラス、石英ガラス等が挙げられる。

本発明の処理剤は、少なくともキレート剤及び/又は界面活性剤を有効成分として含むものであれば、基本的にその態様は制限されないが、少なくとも使用時は通常、溶液乃至懸濁液状態であり、水溶液であることが好ましい。有効成分の溶媒としては、通常、水を用いるが、リムルス反応に影響を及ぼさない程度の有機溶媒も水と組み合わせて、又は単独で使用することができる。ここで、本発明により固体表面からリムルス反応性物質を遊離させた処理液をリムルス反応に供する場合は、前記溶媒としてはリムルス反応性物質を含まないものでなければならないが、その必要がない場合は特に制限はないので目的に応じて溶媒の質を選定すればよい。

本発明の処理剤において、キレート剤の濃度はその種類により異なるが、好ましくは $0.01\,\mathrm{mM}\sim2.0\,\mathrm{mM}$ の範囲、より好ましくは $0.1\,\mathrm{mM}\sim5\,\mathrm{mM}$ の範囲である。また、界面活性剤の濃度は、キレート剤同様その種類によっても異なるが、好ましくは $0.001\,\mathrm{mm}$ の $0.5\,\mathrm{mm}$ (重量/容量)の範囲、より好ましくは $0.001\,\mathrm{mm}$ の $0.5\,\mathrm{mm}$ (重量/容量)の範囲である。

本発明の処理剤は、また、次亜塩素酸ソーダのような殺菌剤と組み合わせて使用することもできる。すなわち、本発明の処理剤に殺菌剤を添加して、あるいは本発明の処理剤と殺菌剤を相前後して用い、固体表面を処理することができる。固体表面を処理した後に、処理済みの溶液のリムルス反応性物質を測定する場合、殺菌剤がリムルス反応に影響を与える物質である場合、影響がなくなるまで処理液を希釈することが好ましい。

本発明の処理剤を固体表面に接触させる際の接触温度は4~50°C、特に好ましくは10~30°C、接触時間は5分間~2時間、特に30分間~1時間の範囲が好ましい。ここで、接触処理の方法は、特に制限はないが、例えば、振盪処理、攪拌処理、静置等が挙げられ、処理方法により適宜、処理時間が選定される。

本発明は、このように処理した後、固体表面に付着又は吸着しているリムルス 反応性物質をその活性を損なうことなく簡便に効率よく定量的に遊離させ、該物 質を含む処理液を得ることができ、これと前記リムルス試薬を混合し、常法によ りリムルス反応性物質を精度よく測定することができる。本発明は、それにより 、より適切な医療用具や医薬品容器等の安全性評価試験を実施することができ、 医療等の進歩に大きく貢献するものである。

また、本発明の処理剤を用いて医療用具や医薬品容器等の任意の固体表面を処理することにより、リムルス反応性物質のない、もしくは極めて少ない安全な固体表面を提供することができる。ここで、本発明の処理剤による固体表面の処理の後、所望により残留した本発明の処理剤を水等で除去することにより本発明の処理剤及びリムルス反応性物質を含まない固体表面を提供することができる。更に、このような本発明の処理剤による処理は、目的によりその処理回数を適宜選定することもできる。

図面の簡単な説明

図1は、リムルス反応を説明するための図である。

発明を実施するための最良の形態

以下に実施例を挙げ、本発明をさらに具体的に説明するが、本発明はこれらの 実施例に限定されるものではない。

実施例1

日局方エンドトキシン(E. coli UKT-B、control 8917) 10,000 EU/mLを蒸留水で 1.0 EU/mLまで希釈し、この 2mLをファルコンチューブ 2096 (ポリプロピレン製、ベクトン・ディッキンソン社)及びアシストチューブ No. 55.467 (ポリスチレン製、アシス

ト社)にそれぞれ分注し、ミクロミキサーMT(タイテック社)にて室温、 3時間振盪し、蒸留水で充分洗浄することにより、エンドトキシン吸着チューブを調製した。該チューブに、蒸留水(対照)、 0. 1 %ヒト血清アルブミン(比較例)ならびに種々の本発明の処理剤(キレート剤又は/及びポリエチレングリコール(PEG) # 6 0 0 0 を含有)を 2 mLずつ加え、ミクロミキサーMTで1時間振盪処理した。その処理液 5 0 μ Lにエンドトキシン特異的リムルス試薬であるエンドスペシー(生化学工業(株))を 5 0 μ L加え、ウェルリーダーSK 6 0 1(生化学工業(株))にてカイネティックアッセイ(3 7 $^{\circ}$ C、3 0 分間)を行い、エンドトキシン濃度を自動算出した。吸着エンドトキシンの理論値(添加量一洗浄水中の検出量)を 1 0 0 %として、各処理液におけるエンドトキシンの遊離効果指数(%)を求めた(表 1)。尚、表 1 中、キレート剤とPEGとの併用の本発明の処理剤の濃度は、混合液の各成分の濃度を示す。

表1 各種キレート剤によるエンドトキシン遊離効果

処理剤	遊離交)果(%)
(%:重量/容量)	ポリプロピレン	ポリスチレン
蒸留水(対照) ヒト血清アルフミン(HSA, 0.1%)(比較例)	0 6. 8	0 4. 7
クエン酸 三ナトリウム (0.25 mM) クエン酸 三ナトリウム (0.25 mM), PEG#6000 (0.004%) EDTA-4Na (0.5 mM) EDTA-4Na (0.5 mM), PEG#6000 (0.004%) EDTA-2Na (0.5 mM) Methyl-EDTA (0.5 mM) EDTA-OH (0.5 mM) GEDTA (0.5 mM) NTA (0.5 mM) HBED (0.25 mM) DTPA (0.25 mM)	11. 2 18. 4 17. 7 36. 1 13. 5 20. 5 28. 6 24. 7 28. 7 30. 0 22. 1	10. 1 17. 8 15. 2 25. 2 10. 8 17. 5 23. 8 19. 0 19. 4 22. 5

^()内の濃度は、処理時における処理剤の最終濃度を示す。

表1に示したように、金属イオンとの環状構造を形成するキレート剤は、すべて、固体表面からの有意のエンドトキシン遊離効果を有し、ポリエチレングリコール (PEG) の添加により効果が高まることが見いだされた。さらに、比較例としての特開平5-255405 (エンドトキシンの抽出方法) 記載の方法 (人

血清アルブミン(HSA)使用)と比べてもその効果は著しく大きく、またこれら本発明のキレート作用を有する化合物やPEGは、すべてHSAのようなヒト由来成分ではなく、かつ病原菌混入の恐れもないため、安全性、操作性の面で優れ、また安価でもある点、実用性のきわめて高い方法であることは明らかである。実施例2

実施例 1 において使用したエンドトキシン吸着チューブに、蒸留水(対照)、 0.18γ - グロブリン(比較例)ならびに本発明の処理剤(界面活性剤又は/及びEDTA-4Naを含有)を 2 mLずつ加え、ミクロミキサーMTにて室温、1時間振盪処理した。その処理液 5 0 μ Lにエンドスペシーを 5 0 μ L加え、実施例 1 と同様に測定し、エンドドトキシン濃度を算出した。吸着エンドトキシンの理論値(添加量一洗浄水中の検出量)を 1 0 0 %として、各処理液におけるエンドトキシンの遊離効果指数(%)を求めた(表 2)。尚、表 2 中、PEGとの混合液の各成分の濃度は、混合後の濃度を示す。

	処理剤	遊離効果(%)	
	(%:重量/容量)	ポリプロピレン	ポリスチレン
対照 比較例	蒸留水 γ-/プロブリン(0.1%)	0 3. 5	0 2. 6
ポリオキシ エチレンエー テル類	Triron X-100 (0.005%) Triton X-114 (0.005%) Triton WR-1339 (0.005%) Tyroxapol (0.005%) Tergitol (0.005%)	20. 2 15. 5 14. 7 18. 2 10. 7	13. 6 14. 0 11. 4 9. 8 8. 3
ポリオキシ エチレンソル ビタン <u>類</u>	Tween 20 (0.01%) Tween 40 (0.01%) Tween 80 (0.01%) Tween 85 (0.01%)	21. 3 21. 2 21. 3 22. 5	18. 8 20. 0 16. 5 17. 8
アルキル 硫酸塩	SDS	10. 2	7, 2
利エチレン クリコール /混合 液	PEG#6000 (0.004%) Triton X-100 (0.005%), PEG#6000 (0.004%) Tween 20 (0.01%), PEG#6000 (0.004%) Tween 20 (0.01%), PEG#6000 (0.004%) , EDTA-4Na (0.5 mM)	0. 1 20. 5 28. 5 38. 9	0 14. 7 20. 0 30. 4

表 2 各種界面活性剤によるエンドトキシン遊離効果

表 2 に示したように、ポリオキシエチレンエーテル類又はポリエチレンソルビタン類から成る界面活性剤はすべて、有意のエンドトキシン遊離効果を有し、これらの界面活性剤とさらに PEGを添加した際に、キレート剤と同様に PEGの促進効果が認められた。さらに、 PEGとキレート剤を共存させた場合はその効果は一層高まることが確認された。これら界面活性作用を有する化合物はすべて HSAや γ -グロブリンの場合のような病原菌混入の恐れがないため、キレート剤と同様に、安全性、操作性の面で優れ、また安価でもある点、実用性の高い方法であることは明らかである。

実施例3

実施例1において使用したエンドトキシン吸着チューブに、EDTA-4Na

^() 内の濃度は、処理時における処理剤の最終濃度を示す。

とPEG#6000の混合液(それぞれ0.5 mM、0.004%)を2 mLずつ加え、ミクロミキサーMTにて4 $^{\circ}$ 、 10° 、 25° 、 30° 、 37° 、 50° で1時間振盪処理した。その処理液 50° Lにエンドスペシーを 50° し加え、実施例1と同様に測定し、エンドトキシン濃度を算出した。吸着エンドトキシンの理論値(添加量一洗浄水中の検出量)を 100° として、各処理液におけるエンドトキシンの遊離効果指数(%)を求めた(表 3)。

			·	
処理剤	泪疟	遊離効果(%)		
处理剂	温度 (°C)	ポリプロピレン	ポリスチレン	
蒸留水(対照)	4 10 25 30 37 50	0 0. 1 0. 2 0. 5 0. 5 0. 4	0 0 0.1 0.2 0.2 0.2	
処理剤	4 10 25 30 37 50	27. 0 34. 8 37. 2 36. 9 33. 0 32. 5	18. 7 23. 6 25. 8 27. 8 22. 5 22. 0	

表3 エンドトキシン遊離効果に及ぼす処理温度の影響

実施例4

各種滅菌ディスポーザブル器具類及び医療用具のそれぞれに、Tween20、PEG#6000及びEDTA-4Naの混合液(それぞれ0.01%、0.004%、0.5 mM)を2 mL加え、ミクロミキサーMTにて室温、1時間振盪処理した。手術用ゴム手袋又は輸液セットの場合は、200 mLの上記処理液

に浸し、室温で 3 時間振盪処理後、その処理液 5 0 μ L にエンドスペシーを 5 0 μ L 加え、蒸留水処理を対照として、実施例 1 と同様に測定し、エンドドトキシン濃度を算出した(表 4)。

• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •					
	エンドトキシン(EU/L)			エンドトキシン(EU/L)	
	蒸留水	処理剤		蒸留水	処理剤
ブラスチック試験管 ポリブロビレン 製品A 〃 R	5. 0	20. 0 5. 0	シリンジ 製品 I ″ J	1.0	5. 0 0
ル Č ポリスチレン	0	0	チ ッ ブ 製品K ″ L	0 0	1. 0 4. 0
製品D V E	1. 0 0	2. 0 0	輸液セット 製品M	0	1. 0
採血管 製品F	0	0	₩ W N	1.0	150. 0
∞ G " H	120.0	20. 0 640. 0	手術用払手袋 製品0 〃 P	2. 0 0	108. 0 1. 0

表 4 各種滅菌済みプラスチック器具類及び医療用具中のエンドトキシン濃度

表 4 から明らかなように、今回検討した滅菌済みプラスチック器具類及び医療 用具中には、通常の蒸留水処理ではまったく検出されない(定量試薬の検出限界 以下)が、本発明による処理剤を用いるとはじめて検出される場合があることが 判明した。

実施例5

実施例 4 で用いた製品と同一ロットの器具類及び医療用具を使用して同様に処理を行い、その処理液 5 0 μ Lに $(1 \rightarrow 3)$ $-\beta$ - D - グルカン特異的リムルス 試薬であるグルスペシー(生化学工業(株))を 5 0 μ L 加え、ウェルリーダー 5 K 6 0 1 にてカイネティックアッセイ(3 7 \mathbb{C} 、3 0 分間)を行い、($1 \rightarrow 3$) $-\beta$ - D - グルカン濃度を自動算出し、蒸留水処理した対照と比較した(表 5)。

	1014 2 10	XIX.				
		(1→3)-β-D-ガルカン (ng/L)			(1→3)-β (ng/L	-D-グルカン)
		蒸留水	処理剤		蒸留水	処理剤
ブラスチック試験 ポリブロビ	管 Vン 製品A 〃 B	0	2. 0 10. 6	シリンジ 製品 I <i>"</i> J	0	5. 0 0
ポリスチレ	_	20, 1	71. 7	チップ 製品K " L	0 1. 0	0 12. 6
採血管	製品F 〃 H	0 25, 7	0 125, 0	輸液セット 製品N	3, 5	9. 8
	·· n	23, 1	120.0	手術用払手袋製品0	0	5. 1

表 5 各種滅菌済みプラスチック器具類及び医療用具中の(1→3)-β-D-グルカン濃度

表 5 から明らかなように、今回検討した滅菌済みプラスチック器具類及び医療用具中には、通常の蒸留水処理では全く検出されない微量の $(1 \rightarrow 3) - \beta - D$ - グルカン汚染があり、本発明による処理剤を用いるとはじめて検出される場合があることが判明した。

0

0.1

通常、医療用具の発熱性試験のための検体調製としては、エンドトキシンを対象とした場合は温和な抽出条件で行い、化学的発熱物質を対象とした場合は比較的苛酷な条件を用いて抽出効率を高める方法が知られている。FDAガイドラインによる医療用具のリムルス試験のための溶出/抽出条件として、最小抽出時間は、<math>37°c°c15f0間、室温(18°c0以上)で1f1時間あるいは、他の実証された同等の条件とすると定められている。

しかしながら、実施例 3 に示したように、上記条件下で当該プラスチック器具類を抽出しても、何らその抽出効果が見られないことは明白である。また、HS Aや γ -グロブリンを用いた例でもその効果は甚だしく不充分であり、しかも病原性微生物混入の危険性があり、安全性の面でも問題が大きく使用に耐えうるものではない。

産業上の利用可能性

上述した状況を踏まえ、本発明はリムルス反応性物質が付着又は吸着された固体表面からリムルス反応性物質を遊離させるための処理剤を提供する。本発明により、滅菌器具類、医療用具中のリムルス反応性物質の汚染、とりわけ通常の抽出法では検出されない素材に強く結合した潜在的エンドトキシン及び/又は($1 \rightarrow 3$) $-\beta - D -$ グルカンの汚染をより適切に把握することができ、該用具の安全かつ簡便な安全性評価試験を行うことが可能である。これにより、より安全な医療行為が達成でき、医療の質的向上につながる。

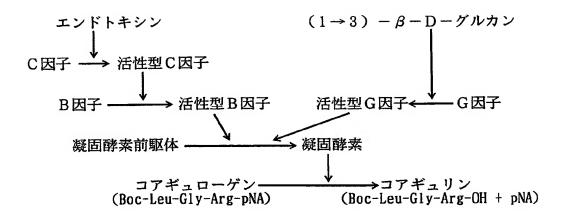
請求の範囲

- 1. リムルス反応性物質が付着又は吸着した固体表面にキレート剤及び/又は 界面活性剤を有効成分として含有する処理剤を接触させ、リムルス反応性物質を 遊離させることを特徴とする固体表面の処理方法。
- 2. リムルス反応性物質がカブトガニ・アメボサイト・ライセートのC因子系 を活性化する物質又はG因子系を活性化する物質であることを特徴とする請求項 1 に記載の固体表面の処理方法。
- 3. C因子系を活性化する物質がエンドトキシンであり、G因子系を活性化する物質が($1 \rightarrow 3$) $-\beta D$ グルカンであることを特徴とする請求項 2 に記載の固体表面の処理方法。
- 4. 界面活性剤が非イオン性界面活性剤又は陰イオン性界面活性剤であることを特徴とする請求項1~3の何れか1項に記載の固体表面の処理方法。
- 5. 非イオン性界面活性剤がポリオキシエチレンエーテル類、ポリオキシエチレンソルビタン類及びポリエチレングリコールから選択されることを特徴とする 請求項4に記載の固体表面の処理方法。
- 6. 陰イオン性界面活性剤がアルキル硫酸塩であることを特徴とする請求項4 に記載の固体表面の処理方法。
- 7. キレート剤がクエン酸、エチレンジアミン4酢酸及びそれらの塩から選択 されることを特徴とする請求項1~3の何れか1項に記載の固体表面の処理方法。
- 8. 固体表面が合成樹脂、天然樹脂、合成繊維、天然繊維、金属及びガラスから選択される表面であることを特徴とする請求項1~7の何れか1項に記載の固体表面の処理方法。
- 9. リムルス反応性物質が付着又は吸着した固体表面からリムルス反応性物質 を遊離させるために用いられ、キレート剤及び/又は界面活性剤を有効成分とし て含有することを特徴とする固体表面の処理剤。
- 10. 有効成分がエチレンジアミン4酢酸、その塩及びポリエチレングリコールからなることを特徴とする請求項9に記載の固体表面の処理剤。
 - 11. 有効成分がポリオキシエチレンソルビタン類、ポリエチレングリコール

及びエチレンジアミン4酢酸又はその塩からなることを特徴とする請求項9に記載の固体表面の処理剤。

- 12. リムルス反応性物質が付着又は吸着した固体表面から、リムルス反応性物質を遊離させる処理へのキレート剤及び/又は界面活性剤を有効成分とする処理剤の使用。
- 13. リムルス反応性物質が付着又は吸着した固体表面をキレート剤及び/又は界面活性剤を有効成分として含有する処理剤で処理して得られた処理液にリムルス試薬を作用させることを特徴とするリムルス反応性物質の測定法。

図 1



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP98/00398

A. CLA	ASSIFICATION OF SUBJECT MATTER		
Int.	C16 G01N33/579, A61L2/18		
According	to International Patent Classification (IPC) or to bot	th national classification and IPC	
	LDS SEARCHED		
	ocumentation searched (classification system followed	by classification symbols)	
Int.	C16 G01N33/579, A61L2/18		
Dogumenta	tion searched other than minimum documentation to the		
Jits	suyo Shinan Koho Li Jitsuyo Shinan Koho	1926 - 1998	e fields searched
Torc	<u>oku Jitsuyo Shinan Koho</u>	1971 - 1995 1994 - 1998	
	ata base consulted during the international search (name		erms used)
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where	appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	JP, 4-135559, A (Amutekku 1	K.K.),	1 - 13
	May 11, 1992 (11. 05. 92),		
	Claims; page 3, upper right (Family: none)	t column	
	-		
Y	JP, 8-336589, A (Norikiyo		1 - 13
	December 24, 1996 (24. 12. Par. Nos. (0012), (0013) &	96), EP, 737482, A2	
Y	JP, 8-75751, A (Seikagaku (Corn 1	1 - 13
_	March 22, 1996 (22. 03. 96)),	4
	Claims; Par. Nos. (0002),	(0019) to (0023)	
	& EP, 690308, A2 & US, 564	8230, A	
ļ	·		
		<u></u>	
Furthe	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.	•
"A" docume	categories of cited documents: nt defining the general state of the art which is not considered particular relevance	"T" later document published after the intern date and not in conflict with the applic the principle or theory underlying the	ation but cited to understand
"E" carlier d	ocument but published on or after the international filing date	"X" document of particular relevance; the	claimed invention cannot be
cited to	nt which may throw doubts on priority claim(s) or which is establish the publication date of another citation or other	r step when the document is taken alone	
special r	eason (as specified) nt referring to an oral disclosure, use, exhibition or other	"Y" document of particular relevance; the considered to involve an inventive s combined with one or more other such d	step when the document is ocuments, such combination
'P" document the prior	nt published prior to the international filing date but later than ity date claimed		e art
Date of the a	ctual completion of the international search	Date of mailing of the international searce	ch report
Febi	ruary 20, 1998 (20. 02. 98)	March 3, 1998 (03.	•
Vame and m	ailing address of the ISA/	Authorized officer	
Japa	anese Patent Office		
Facsimile No		Telephone No.	
DOWNER	(210 (

国際出願番号 PCT/JP98/00398

		пиния з т т т т т т т т т т т т т т т т т т		
	属する分野の分類(国際特許分類(I P C)) 0 1 N 3 3 ∕ 5 7 9 、A 6 1 L 2 ∕ 1 8			
	テった分野 まみ間次料 (対数株計入籍 (IDC))			
	浸小限資料(国際特許分類(IPC)) 301N33∕579、A61L2∕18			
1				
最小限資料以外	外の資料で調査を行った分野に含まれるもの			
	新案公報1926-1998年			
	実用新案公報1971-1995年 実用新案公報1994-1998年			
日本国立政	天川初来公牧1994~1990 年			
国際調査で使用		調査に使用した用語)		
C. 関連する	ると認められる文献		THE THE PARTY OF T	
引用文献の			関連する	
カテゴリー*			請求の範囲の番号	
Y	JP, 4-135559, A (アム	テック株式会社) 1 1. 5	1-13	
	月. 1992(11.05.92)、 右上欄(ファミリーなし)	特計請求の範囲、第3ペーン		
Y	JP, 8-336589, A (田66 (24. 12. 96)、【001	中紀陽) 24.12月.199	$1 - 1 \ 3$	
		$2 \sim [0013] \& EP, 7$		
	37482, A2			
Y	JP, 8-75751, A (生化)	学工業株式会社) 22.3月.	$1 - 1 \ 3$	
	1996 (22. 03. 96)、特 【0019】~【0023】&EP,	許請求の範囲、【0002】、		
	5648230, A	690308, A2&OS,		
□ C欄の続き	とにも文献が列挙されている。	□ パテントファミリーに関する5	別紙を参照。	
* 引用文献の	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	の日の後に公表された文献		
「A」特に関連 もの	車のある文献ではなく、一般的技術水準を示す	「T」国際出願日又は優先日後に公表 て出願と矛盾するものではなく		
_	状ではあるが、国際出願日以後に公表されたも	論の理解のために引用するもの		
0	and the second s	「X」特に関連のある文献であって、		
	主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 くは他の特別な理由を確立するために引用する	の新規性又は進歩性がないと考「Y」特に関連のある文献であって、		
文献(理由を付す) 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに				
「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献 よって進歩性がないと考えられるもの				
「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願 「&」同一パテントファミリー文献				
国際調査を完了	了した日 20.02.98	国際調査報告の発送日 03.0	3.98	
国際調杏機則/	り名称及びあて先	特許庁審査官(権限のある職員)	2J 9408	
日本国特許庁(ISA/JP) 山村祥子 山村祥子				
1	郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号 電話番号 03-3581-1101 内線 3252			
米尔石	果京都十代田区段が関ニ1月4番3万 電話番号 03-3381-1101 内線 3252			